## (19) 日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

## (11)特許出願公開番号

# 特開平11-317561

(43)公開日 平成11年(1999)11月16日

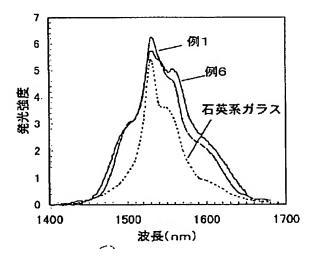
(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号	FI		
H01S 3	3/17		H01S	3/17	
C03C 3	3/068		C 0 3 C	3/068	
3	3/095			3/095	
3	3/15			3/15	
4	1/12			4/12	
			審査請求	未請求 請求項の数1 OL (全 4 頁)	
(21)出願番号		特顏平11-51452	(71)出顧人	00000044	
				旭硝子株式会社	
(22)出顧日		平成11年(1999) 2月26日		東京都千代田区丸の内2丁目1番2号	
			(72)発明者	田部 勢津久	
(31)優先権主張	番号	特顧平10-50992		京都府京都市伏見区深草西浦町 3 -89 シ	
(32)優先日		平10(1998) 3月3日	ャトー深草 1 s t 20A		
(33)優先権主張	国	日本 (JP)	(72)発明者	花田 禎一	
特許法第30条第	1項遊	1月申請有り 1999年1月22日 社		兵庫県川西市けやき坂 2 -29-3	
団法人日本セラ	ミック	ス協会発行の「The 10th	(72)発明者	杉本 直樹	
Meeting on Glasses for Ph			神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番地		
o tonics講演要旨集」に発表			旭硝子株式会社内		
			(72)発明者	伊藤 節郎	
•		神奈川県横浜市神奈川区羽沢町1150番			
				旭硝子株式会社内	

# (54) 【発明の名称】 光増幅ガラス

## (57)【要約】

【課題】利得が得られる波長幅が80 n m以上の光増幅 ガラスを得る。

【解決手段】実質的にモル%表示で、Bi,O,:30~80%、B,O,:15~69%、Li,O+TiO,+ZrO,+SnO,+SiO,:0~50%、CeO,:0.01~10%、からなるマトリクスガラスにErを0.01~10重量%添加した光増幅ガラス。



1

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】実質的にモル%表示で、Bi,O,:30~ 80%, B,O,: 15~69%, Li,O+TiO,+Z  $rO_1 + SnO_2 + SiO_2 : 0 \sim 50\%$ , CeO<sub>2</sub>: 0.  $01\sim10%$ 、からなるマトリクスガラスにErを0. 01~10重量%添加したことを特徴とする光増幅ガラ ス。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、光増幅ガラスに関 10 し、特に1.5~1.6 µmの波長域で動作可能な広帯 域光増幅ガラスに関する。

#### [0002]

【従来の技術】光通信分野への応用を目的として、コア に希土類元素を添加した光ファイバを光増幅媒体とした 光ファイバ増幅器、特にEr(エルビウム)添加光ファ イバ増幅器(EDFA)の研究開発が進められ、光通信 システムへの応用が盛んに進められている。一方で、将 来見込まれる通信サービスの多様化に対応するために、 提案されている。波長多重のチャンネル数が増加するほ ど、伝送容量が大きくなる。このような波長多重伝送方 式へのEDFAの応用も検討されている。現在、提案さ れているEDFAとしては、Er添加石英系ガラスファ イバが知られている。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】従来知られているEr 添加石英系ガラスファイバの場合、利得の波長依存性が 急峻であり、利得が得られる波長幅は10~40nm程 度と狭い。その結果、従来のEDFAを使用するかぎ り、波長多重チャンネル数は、30~40チャンネル程 度に限られる。

【0004】より広い波長領域でフラットな利得をもつ ことができるEDFAが実現されれば、使用できる信号 波長が広げられ伝送容量の格段に向上するため、そのよ うなEDFAの実現が望まれている。

【0005】このような課題を解決するために、波長に 対する増幅利得特性が異なる増幅器を直列に配置すると とによって、広い波長域で使用できる光増幅器が提案さ に増幅できない領域が存在する問題があった。本発明は 以上の課題を解決する、利得が得られる波長幅が80n m以上の光増幅ガラスの提供を目的とする。

### [0006]

【課題を解決するための手段】本発明は、実質的にモル %表示で、Bi,O,:30~80%、B,O,:15~6 9%, Li,O+TiO,+ZrO,+SnO,+Si O<sub>1</sub>: 0~50%, CeO<sub>1</sub>: 0. 01~10%, bbs るマトリクスガラスにErを0.01~10重量%添加 したことを特徴とする光増幅ガラスを提供する。

【0007】本発明は、Erを添加したガラスを光増幅 媒体として用い、Erの'1」,,,,準位から'1」,,,,,準位へ の誘導放出遷移を利用する。図1はE r3・イオンのエネ ルギー準位図であり、上準位' 1,1,1,2 準位から下準位' 1 11/1準位への遷移により発光することを示している。 [0008]

【発明の実施の形態】本発明の光増幅ガラスは、利得が 得られる波長幅を大きくするために、モル%表示で以下 のような組成範囲をもつマトリクスガラスに、0.01 ~10重量%のErを添加するものとされる。

[0009] Bi,O<sub>3</sub>:  $30\sim80\%$ , B,O<sub>3</sub>:  $15\sim$ 69%, Li,O+TiO,+ZrO,+SnO,+SiO  $_{1}: 0 \sim 5.0\%$ , CeO<sub>1</sub>: 0. 01 ~ 10%.

【0010】本発明の光増幅ガラスの好ましい第1の態 様のマトリクスガラスの組成範囲は、モル%表示で実質 的に、Bi,O,:30~80%、B,O,:15~40 %, Li,O+TiO,+ZrO,+SnO,+SiO,: 2~50%、: CeO;: 0. 01~10%、である。 【0011】本発明の光増幅ガラスの好ましい第2の態 伝送容量の拡大を図る波長多重光通信方式(WDM)が 20 様のマトリクスガラスの組成範囲は、モル%表示で実質 的に、Bi,O,:30~59%、B,O,:40超~69 %, Li,O+TiO,+ZrO,+SnO,+SiO,: 0~29. 9%未満、СеО;: 0. 01~10%、で ある。

> 【0012】本発明の光増幅ガラスの好ましい第1の態 様においては、利得が得られる波長幅は80nm以上で あり、利得に対応する後述の発光強度ピーク値は6以上 であり、利得が大きいことに特徴がある。

【0013】本発明の光増幅ガラスの好ましい第2の態 30 様においては、利得が得られる波長幅は90 n m以上で あり、発光強度ピーク値は5以上であり、利得が得られ る波長幅が大きいことに特徴がある。以下で、本発明の 光増幅ガラスの組成について説明する。

【0014】Bi,O,の含有量が30モル%未満では、 期待する光増幅特性が得られず、逆に、80モル%超で はガラス化が困難になる。本発明の好ましい第1の態様 においては59モル%以下である。

【0015】B,O,は添加することによって、ガラス作 製時の結晶化を抑止でき、ガラス形成が容易になる。1 れているが、構造が煩雑になったり、波長域の中心付近 40 5 モル%未満ではガラス化が困難になり、含有量が6 9 モル%超では期待する光増幅特性が得られないおそれが ある。本発明の好ましい第1の態様においては40モル %以下であり、本発明の好ましい第2の態様においては 40 モル%超である。

> [0016] Li,O, TiO, ZrO, SnO, \*\*& びSiO,はいずれも必須ではないが、ガラス作製時の 結晶化を抑止し、Bi,O,含有量を高くするために、と れらからなる群から選ばれる1種以上を合量で50モル %まで含有してもよい。50モル%超の場合は期待する 50 光増幅特性が得られないおそれがある。しかし、本発明

3

の好ましい第1の態様においてはこれらのうちのいずれかの成分は必ず含有し、その合量は2モル%以上である。一方、本発明の好ましい第2の態様においてはこれらの成分はいずれも必須ではなく、その合量は29.9モル%未満である。

【0017】CeO,は、ガラス組成中のBi,O,がガラス溶解中に還元して金属ビスマスとして析出することを抑制し、ガラスの透明性の低下を抑止できる。含有量が0.01モル%未満では、その効果が不十分となる。逆に、含有量が10モル%超ではガラス形成が困難にな 10る。

【0018】本発明の光増幅ガラスのマトリクスガラスは実質的に上記成分からなるが、これ以外の成分を、本発明の目的を損なわない範囲でマトリクスガラス中に添加することには特に制限はない。たとえば、MgO、ZnO、BaO、Al,O,は、合量で10重量%(外掛け)以下の範囲で添加することによって、ガラス作製時の結晶化を抑止でき、ガラス形成が容易になるので好ましい。

【0019】Erの添加量は、光増幅ファイバの長さに 20 依存し、ファイバが長い場合は添加量を少なく、ファイバが短い場合は添加量を多くするのが好ましいが、その添加量はマトリクスガラスに対しEr換算で0.01~10重量%(外掛け)の範囲とする。Er添加量が0.01重量%未満であると期待する光増幅特性が得られず、逆に10重量%超であると濃度消光によって光増幅特性が低下する。

【0020】また、これらのガラスの作製法についても特に制限はなく、原料を混合し、白金ルツボ、アルミナルツボ、石英ルツボやイリジウムルツボ中に入れ、800~1300℃で空気中で溶融し、得られた融液を所定のモールドにキャストすることによって作製できる。また、ゾルゲル法や気相蒸着法などの溶融法以外の方法で作製してもよい。なお、このようにして作製したガラスからプリフォームを作成してファイバ化したり、二重るつぼ法によってファイバ化することによって光増幅ファイバを作成できる。

[0021]

【実施例】本発明の光増幅ガラス(例1~10)の組成 (単位はモル%、ただしErは重量%で表示した添加 量。)を表に示す。なお、例1~5は本発明の光増幅ガ ラスの好ましい第1の態様の実施例、例6~10は本発 明の光増幅ガラスの好ましい第2の態様の実施例である。

【0022】図2は例1および例6の光増幅ガラス中のEr3・イオンの上準位・1,1,1準位から下準位・1,1,1準位から下準位・1,1,1準位への発光および従来から知られている石英系ガラス中のEr3・イオンの同様の発光における発光強度の液長依存性を比較したものである。発光強度の単位は任意単位である。

【0023】図2において、発光強度が2.5以上の場合に光増幅利得が得られることがわかっている。例1の光増幅ガラスの発光強度ピーク値は6.2、例6の光増幅ガラスの発光強度ピーク値は5.7であり、いずれも光増幅利得が得られる。一方、石英系ガラスの発光強度ピーク値は5.4である。

【0024】光増幅利得が得られる波長範囲は、石英系ガラスの場合1520~1560nmすなわち幅40nmであるのに対し、例1の光増幅ガラスの場合1480~1580nmすなわち幅100nm、例6の光増幅ガラスの場合1480~1600nmすなわち幅120nmである。利得が得られる波長幅は、本発明の光増幅ガラスにおいては石英系ガラスのそれぞれ2.5倍、3倍に達する。

【0025】例2~5および例7~10の光増幅ガラス についても発光強度ビーク値および利得が得られる波長幅(単位:nm)を測定した。測定結果を、例1および 例6に対する結果とともに表に示す。

【0027】本発明の光増幅ガラスが石英系ガラスに比べより広い波長範囲で発光するのは、以下の理由によるものと推定される。すなわち、本発明の光増幅ガラスには重元素イオンであるBiイオンが高濃度で含有されているため、ガラス中の光ー電場相互作用が大きい。そのためシュタルク効果により「1,1,1、準位や「1,1,1、準位等のエネルギー準位の幅が広くなっており、より広い波長40 範囲で発光する。

[0028]

【表1】

,					O
	例 1	例 2	<b>9</b> 13	例 4	例 5
B1,0,	42.6	49.5	6 5	6 7	7 4
B <sub>2</sub> O,	28. 5	2 5	29.5	2 5	15.8
LigO	0	0	o	0	3
TiO,	0	0	0	7.8	7
2 rO;	0	0	5	0	0
SnO,	0	2 0	o	0	0
SIO,	28.5	5	0	0	0
CeO,	0. 4	0. 5	0. 5	0. 2	0. 2
Er	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4	0.4
発光強度ピーク値	6. 2	6.4	6. 1	6. 2	6. 9
被長幅	100	102	103	102	100

[0029]

*	*	【表2】

	例 6	例 7	<b>%</b> 18	例 9	例10
Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	43	5 0	3 1	4 1	34.6
В20,	56. 9	4 2	60	5 5	40
Li <sub>2</sub> O	0	0	0	0	0
TiO2	0	0	0	0	0
ZrO,	0	0	0	0	0
SnO,	0	0	0	0	0
SiO,	0	7.8	8. 85	3. 8	2 5
CeO,	0. 1	0. 2	0. 15	0. 2	0. 4
Er	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4	0. 4
発光強度ピーク値	5. 7	5.3	5. 1	5. 2	5. 7
波長幅	120	121	125	123	120

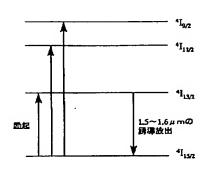
[0030]

【発明の効果】以上に説明したように、本発明の光増幅 ガラスにより、より広帯域の光増幅が可能になり、波長 30 【図2】本発明の光増幅ガラスと従来から知られている 多重伝送方式による大容量の情報伝送が可能になる。 ※ 石英系ガラスの発光スペクトルを示す図。

# ※【図面の簡単な説明】

【図1】 E r 3・イオンのエネルギー準位を示す図。

【図1】



【図2】

